الكاشف / المركب	الكربونات CO_3^{--}	البيكربونات HCO_3^-	الكبريتيت SO_3^{--}	الثيوكبريتات $S_2O_3^{--}$	النيتريت NO_2^-	الكلوريد Cl^-	النيترات NO_3^-	الكبريتات SO_4^{--}	الفوسفات PO_3^{---}
حمض HCl المخفف •	تصاعد غاز CO_2 وحدوث فوران	تصاعد غاز CO_2 وحدوث فوران	تصاعد غاز SO_2 يحول كرومات البوتاسيوم من الاحمر الى الاخضر	← + تعلق الكبريت وظهور لون اصفر	تصاعد ابخرة بنية حمراء				
محلول $MgSO_4$ كبريتات الماغنسيوم *	راسب ابيض على البارد	راسب ابيض بعد التسخين Δ							
محلول $(CH_3COO)_2Pb$ * خلات الرصاص			راسب ابيض $PbSO_4$	راسب ابيض يسود بالتسخين PbS					
حمض H_2SO_4 • المركز						تصاعد غاز HCl يدخن في الهواء	تصاعد ابخرة بنية قاتمة تزداد بوضع Cu		
محلول NH_4OH * هيدروكسيد الامونيوم						يتكون سحب بيضاء NH_4Cl			
محلول $BaCl_2$ • كلوريد الباريوم								راسب ابيض لا يذوب في HCl	راسب ابيض يذوب في HCl
محلول * $(CH_3COO)_2Pb$ خلات الرصاص								راسب ابيض لا يذوب في HCl	
محلول $FeCl_3$ * كلوريد الحديد III									راسب احمر ليموني لا يذوب في HCl

• التجربة الاساسية حيث تجرى على الملح الصلب

* التجربة التاكيدية حيث تجرى على محلول الملح

محلول الملح يتكون من اخذ من المادة + ماء مقطر مع الرج

"الشقوق الحامضية"

※ Hafez

المركب / الكاشف	الرصاص	النحاس	الحديدوز ؟	الحديديك ؟	الخارصين "الزنك"	المنجنيز	الكالسيوم	الصوديوم
	Pb	Cu	Fe^{+2}	Fe^{+3}	Zn	Mn	Ca	Na
محلول NaOH هيدروكسيد الصوديوم	راسب ابيض	راسب أزرق	راسب ابيض عند تعرضه للهواء يتحول إلى ابيض مخضر	راسب بني هلامي "غامق"	ابيض هلامي "غامق"	راسب بني فاتح	راسب ابيض	——
محلول K_2CrO_4 كرومات البوتاسيوم	لون اصفر وراسب	——	——	——	——	——	لون اصفر فقط	——
اختبار اللهب	عند الاحتراق يظهر اللون الاصفر الذهبي							

تجرى هذه التجارب على محلول الملح

محلول الملح :- يحضر بوضع

"الشفوق القاعديه"

اجم من الماده + ١٠ سم ماء مقطر والرج

Hala